### Accession Nbr:

1971-81300S [51]

### Title:

Navy-blue-violet, water insol monazo dyes - for aromatic polyesters - cellulose acetate and polyamides

#### **Derwent Classes:**

A60 E21 F06

# Patent Assignee:

(ICIL) IMPERIAL CHEM IND LTD

### Nbr of Patents:

9

### Nbr of Countries:

8

### Patent Number:

🖾BE-768608 A 0 DW1971-51 \*

△DE2130992 A 0 DW1972-02

☑NL7108605 A 0 DW1972-02

LJP47001480 A 0 DW1972-06

EFR2096408 A 0 DW1972-19

ACA-921464 A 0 DW1973-10

🖾 GB1321902 A 0 DW1973-27

CH-550231 A 19740614 DW1974-30

DE2130992 B 19810409 DW1981-16

## **Priority Details:**

1971GB-0006671 19710312; 1970GB-0030181 19700622

# IPC s:

C09B-029/08 D06P-001/18 D06P-003/54

### Abstract:

### BE-768608 A

Water-insol. monazo dyes for dyeing aromatic polyesters and acetate rayon shades fast to light, wetting and dry heat treatments, are free from sulphonic acid and carboxylic acid grps. and have the formula: (where W1 is H, Cl, Br, CN or acylamino of formula: -NHZ1; W2 is H, Cl, Br, Cn or NO2, providing that one of W1 and W2 is H; each Z and Z1 is acyl of formula: -COV or -SO2U, V being H, amino or lower alkyl, lower alkoxy, phenyl or phenoxy opt. carrying substituents and U being lower alkyl or phenyl opt. carrying substituents; Y is H, lower alkyl or alkoxy; R is lower alkyl or phenyl opt. carrying substits. or a radical: A-CO-O-A1-(X)n; A is 1-6C alkylene; n is 1 or 2; A1 is not >4C; X is CN, lower alkoxy, opt. substd. phenoxy, OH, lower alkoxycarbonyl, opt. substd. phenoxycarbonyl, carbonamido, opt. substd. carbonanilido, N-(lower alkyl)-carbonamido or N:N-di-(lower alkyl)carbonamido, amino, opt. substd. anilino, N-(lower alkyl)amino, N:N-di-(lower alkyl)-amino, lower alkylsulphonyl, opt. substd. phenylsulphonyl or a radical of formula Cl.CO-, Cl.COO- or Cl.CONH-, or Cl or Br).

THIS PAGE BLANK (USPTO)





Int Cl. 3: C 09 B 29/28



**PATENTAMT** 

② Aktenzeichen:

Anmeldetag:

· Offenlegungstag: · Bekanntmachungstag: P 21 30 992.2-43

22. 6.71

3 Unionspriorität: 2 3 3

12.03.71 GB 6671-71

(7) Erfinder:

Fishwick, Brian Ribbons; Quayle, Arthur, Blackley, Lancashire, GB

Entgegenhaltungen:

DE-AS FR

12 60 654 8 61 675

Bei der Bekanntmachung der Anmeldung sind eine Färbetalel ausgelegt worden;

22.06,70 GB 30181-70

① Anmelder:

Imperial Chemical Industries Ltd., London, GB

(74) Vertreter:

Kneißl, R., Dipl.-Chem. Dr.rer.nat., Pat.-Anw., 8000

🔕 Wasserunlösliche Monoazofarbstoffe, Verfahren zu deren Herstellung und ihre Verwendung zum Färben

## Patentansprüche:

1. Wasserunlösliche Monoazofarbstoffe, die frei von Sulfonsäure- und Carbonsäuregruppen sind und die allgemeine Formel

aufweisen, worin

Wi Wasserstoff, Chlor, Brom, Cyan oder eine Acylaminogruppe der allgemeinen Formel NHZ<sup>1</sup>,

W<sup>2</sup> Wasserstoff, Chlor, Brom, Cyan oder Nitro, mit der Einschränkung, daß eines der Symbole W<sup>1</sup> und W<sup>2</sup> Wasserstoff ist, Z und Z<sup>1</sup> jeweils unabhängig voneinander eine Acylgruppe der allgemeinen. Formel —COV oder —SO<sub>2</sub>U, in 25 denen

V Wasserstoff, Amino, Niedrigalkyl, Chloroder Bromniedrigalkyl, Niederalkoxyniederalkyl, Niederalkoxy, Niederalkylamino, Phenyl oder Chlor- oder Bromphenyl und

U Niederalkyl, Phenyl oder Tolyl sind, Y Wasserstoff, Niederalkyl oder Niederalkoxy,

A Alkylen mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen,

A1 Alkylen mit 1 bis 3 Kohlenstoffatomen,

 X Cyan, Cyanmethyl, Niederalkoxy, Niederalkoxymethyl, Niederalkoxyniederalkoxy,

Niederalkoxyniederalkoxymethyl,
Niederalkoxycarbonyloxy,
Niederalkoxycarbonyloxymethyl,
Niederalkoxyniederalkoxyniederalkoxy,
Niederalkoxyniederalkoxyniederalkoxymethyl,
gegebenenfalls im Phenylkern durch Nitro
substituiertes Phenoxy oder Phenoxymethyl,
Hydroxymethyl, Chlormethyl,
Brommethyl, Niederalkoxycarbonyl,
Niederalkoxycarbonylmethyl,
gegebenenfalls im Phenylkern durch Chlor oder
Brom substituiertes Phenoxycarbonyl oder
Phenoxcarbonylmethyl,

Phenoxcarbonylmethyl,
Aminocarbonyl, Aminocarbonylmethyl,
Phenylaminocarbonylmethyl,
Phenylaminocarbonylmethyl,
N-Niederalkylaminocarbonyl,
N,N-Diniederalkylaminocarbonylmethyl,
N,N-Diniederalkylaminocarbonylmethyl,
Aminomethyl, Anilinomethyl,
N-Niederalkylaminomethyl,
N-Niederalkylaminomethyl,
N-Niederalkylaminomethyl,

N.N. Diniederalkylaminomethyl, N.N. Diniederalkylaminomethyl, Niederalkylsulfonyl,

Niederalkylsulfonylmethyl, gegebeñenfalls im Phenylkern durch Methyl substituiertes Phenylsulfonyl,

Phenylsulfonylmethyl oder U-Carbonyl, U-Carbonylmethyl, U-Carbonyloxy,

U-Carbonyloxymethyl oder
U-Carbonylaminomethyl,

in denen U die vorstehend angegebene Bedeutung hat, und

R Phenyl, Niederalkyl, Hydroxyniederalkyl, Niederalkoxyniederalkyl, Cyanniederalkyl, Phenoxyniederalkyl, Acetoxyniederalkyl, Acetoxyniederalkoxyniederalkyl, Chlorhydroxyniederalkyl, Niederalkoxycarbonylniederalkyl oder eine Gruppe der vorstehend definierten allgemeinen Formel

ist,

30

wobei die Niederalkyl- und Niederalkoxygruppen jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatome enthalten.

2. Verfahren zur Herstellung der Farbstoffe nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Amin der allgemeinen Formel

diazotiert und die resultierende Diazoniumverbindung mit einer Kupplungskomponente der allgemeinen Formel

kuppelt, wobei W1, W2, A, A1, R, X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen besitzen.

3. Verwendung der Farbstoffe nach Anspruch 1 zum Färben von synthetischen organischen Textifmaterialien, insbesondere solchen aus aromatischen Polyestern.

60

Die Erfindung bezieht sich auf wasserunlösliche Monoazofarbstoffe, die frei von Sulfonsäure- und Carbonsäuregruppen sind und die beim Färben von synthetischen Textilmateriallen, insbesondere solchen aus aromatischen Polyestern verwendet werden können.

Die Struktur der neuen Mongazofarbstoffe ergibt sich aus dem vorstehenden Patentanspruch 1.

Beispiele für Niederalkylgruppen, die durch R, U, V und Y dargestellt werden, sind: Methyl, Äthyl, n-Propyl und n-Butyl, und Beispiele für Niederalkoxygruppen, die durch V und Y dargestellt werden, sind n-Propoxy, n-Butoxy und vorzugsweise Äthoxy und Methoxy. Es wird bevorzugt, daß Z und Z! unabhängig voneinander eine Niedrigalkylcarbonylgruppe darstellen. Außerdem 15 wird es bevorzugt, daß R eine Niederalkylgruppe darstellt.

Die Herstellung der neuen Monoazofarbstoffe kann in der Weise erfolgen, wie es im vorstehenden

Patentanspruch 2 beschrieben ist.

Beispielsweise kann man das Amin in Nitrosylschwefelsäure bei einer Temperatur im Bereich von 10° bis
25°C auflösen und die resultierende Lösung der
Diazoniumverbindung zu einer Lösung der Kupplungskomponente in Wasser, die eine wasserlösliche organische Flüssigkeit, wie z.B. Aceton, und/oder eine
anorganische Säure, wie z.B. Salzsäure, enthält,
zugeben. Der pH des Gemischs kann dann durch Zusatz
von Natriumacetat angehoben werden, um die Kupplung zu bewirken. Der resultierende Farbstoff wird
durch übliche Methoden isoliert.

Das Färben mit den erfindungsgemäßen Farbstoffen wird zweckmäßigervæise dadurch ausgeführt, daß das Textilmaterial in ein Färbebad eingetaucht wird, welches eine wäßrige Dispersion ein oder mehrerer der erfindungsgemäßen Farbstoffe onthält, wobei das Färbebad vorzugsweise ein nicht-ionisches, kationisches und/oder anionisches oberflächenaktives Mittel enthält, worauf dann das Färbebad eine Zeitlang auf eine

geeignete Temperatur erhitzt wird.

Im Falle von Textilmaterialien aus sekundärem Celluloseacetat wird es bevorzugt, das Färbeverfahren bei einer Temperatur zwischen 60° und 85°C auszuführen; im Falle von Cellulosetriacetat- oder Polyamidtextilmaterialien wird es bevorzugt, das Färbeverfahren bei 95° bis 100°C auszuführen; und im Falle von Textilmaterialien aus aromatischen Polyestern kann das Färbeverfahren entweder bei einer Temperatur zwischen 90° und 100°C und dann aber vorzugsweise in Gegenwart eines Trägers, wie z.B. Diphenyl oder o-Hydroxydiphenyl, oder bei einer Temperatur oberhalb 100°C, vorzugsweise bei einer Temperatur zwischen 120° und 140°C und unter überatmosphärischem Druck, ausgeführt werden.

Alternativ kann die wäßrige Dispersion des Monoazofarbstoffs auf das Textilmaterial durch ein Klotzoder Druckverfahren aufgebracht werden, worauf sich
dann ein Erhitzen oder Dämpfen des Textilmaterials
anschließt. Bei einem solchen Verfahren wird es
bevorzugt, ein Eindickungsmittel, wie z.B. Gummi
Arabicum oder Natriumalginat, in die wäßrige Dispersion des Monoazofarbstoffs einzuarbeiten. Am Ende des
Färbeverfahrens wird es bevorzugt, das gefärbte
Textilmaterial mit Wasser zu spülen oder kurz zu seifen,
bevor das gefärbte Textilmaterial abschließend getrocknet wird. Im Falle von Textilmaterialien aus aromatischen Polyestern wird es auch bevorzugt, daß gefärbte
Textilmaterial vor dem Seifen einer Behandlung in einer

alkalischen währigen Lösung von Natriumhydrogensulfat zu unterwerfen, um lose haftenden Farbstoff von der Oberfläche des Textilmaterials zu entfernen.

Die erfindungsgemäßen Monoazofarbstoffe besitzen gegenüber synthetischen Textilmaterialien und insbesondere gegenüber Polyester- und Acetatrayontextilmaterialien eine vorzügliche Affinität und auch vorzügliche Aufbaueigenschaften, so daß uefe Farbtöne erhalten werden können. Die erhaltenen Färbungen besitzen eine vorzügliche Echtheit gegenüber Licht, nassen Behandlungen und insbesondere gegenüber trockenen Wärmebehandlungen, wie z. R. Bügeln. Bezüglich der letztgenannten Eigenschaften sind die erfindungsgemäßen Farbstoffe insbesondere Farbstoffe mit ähnlicher Struktur überlegen, die aus der GB-PS 9 09 843 bzw. der FR-PS 8 61 675 bekannt sind.

Gegebenenfalls können die erfindungsgemäßen Farbstoffe auf synthetische Textilmaterialien gemeinsam mit anderen Dispersionsfarbstoffen aufgebracht werden.

Die Erfindung wird durch die folgenden Beispiele näher erläutert, in denen die Teile in Gewicht ausgedrückt sind.

### Beispiel 1

2.2 Teile 2,4-Dinitro-5-chloranilin werden zu Nitrosylschwefelsäure zugegeben, welche durch Auflösen von 0,7 Teilen Natriumnitrit in 8 Teilen Schwefelsäuremonohydrat bei 15°C erhalten worden ist, und das Gemisch wird 2 h bei 10° bis 15°C gerührt. Die auf diese Weise erhaltene Lösung wird zu einer Lösung von 3,4 Teilen 2-Methoxy-5-acetylamino-N-āthyl-N-[β-(β'-methoxy-āthoxycarbonyl)āthyl]anilin in einer Mischung aus 150 Teilen Wasser und 60 Teilen Aceton bei 5°C zugegeben, worauf dann Natriumacetat zugesetzt wird, um den pH auf 4 zu heben, und das Gemisch 60 min gerührt wird. Der Farbstoff wird dann abfiltriert, in eine wäßrige Lösung von Natriumcarbonat eingerührt und der

Wenn der Farbstoff in einem wäßrigen Medium dispergiert wird, dann besitzt er eine vorzügliche Affinität für Polyäthylenterephthalattextilmaterialien, welche in marineblaue Farbtöne mit einer vorzüglichen Echtheit gegenüber trockenen Wärmebehandlungen

ausgefallene Farbstoff wird abfiltriert, mit Wasser

45 und gegenüber Licht gefärbt werden.

gewaschen und getrocknet.

Das in obigem Beispiel verwendete 2-Methoxy-5-acetylamino-N-āthyl-N- $[\beta$ - $(\beta'$ -methoxyāthoxycarbonyl)-āthylanilin wurde erhalten durch Kondensation von 2-Methoxy-5-nitro-N-āthylanilin mit Acrylsāure, Veresterung des resultierenden Produkts mit  $\beta$ -Methoxy-āthanol in Schwefelsäure, Reduktion der Nitrogruppe zu einer Aminogruppe und schließlich Acylierung derselben unter Verwendung eines molekularen Anteils Essigsäureanhydrid in Pyridin bei 20°C.

### Beispiel 2

An Stelle der in Beispiel 1 verwendeten 2,2 Teile 2,4-Dinitro-5-chloranilin werden 2,4 Teile 2,4-Dinitro-5-aminoacetanilid und 2,62 Teile 2,4-Dinitro-6-bromanilin verwendet, wobei Farbstoffe erhalten werden, die aromatische Polyestertextilmaterialien in grünlich blaue Farbtone färben, die eine vorzügliche Echtheit gegenüber trockenen Wärmbehandlungen und Licht besitzen.

In der folgenden Tabelle sind weitere Beispiele für erfindungsgemäße Farbstoffe angegeben, welche dadurch erhalten werden, daß man die in der zweiten Spalte der Tabelle angegebenen Amine diazotiert und die resultierenden Diazoverbindungen mit den in der dritten Spalte der Tabelle angegebenen Kupplungskomponenten kuppelt, wobei man ähnliche Methoden wie in Beispiel 1 verwendet. Die vierte Spalte der Tabelle gibt die Farbtöne an, die erhalten werden, wenn man die Farbstoffe auf Polyestertextilmaterialien aufbringt.

Beispiel	Δmin	Kupplungskomponente	Farbton
3	2,4-Dinitro-6-bromanilin	2-Methoxy-5-acetylamino-N,N-di(\$\beta\$-cyanmethoxy-carbonylathyl)anilin	grünlich marineblau
4	2,4-Dinitro-6-bromanilin	2-Methoxy-5-acetylamino-N,N-di[β-(β'-methoxy- äthoxycarbonyl)äthyl]anilin	grünlich blau
5	2,4-Dinitro-6-bromanilin	2-Methoxy-5-acetylamino-N,N-di[β-(β-āthoxy- āthoxycarbonyl)āthyl]anilin	grünlich blau
6	2.4-Dinitro-6-bromanilin	2-Methoxy-5-acetylamino-N,N-di[β-(β-hydroxy- äthoxycarbonyl)āthyl]anilin	grünlich marineblau
7	2,4-Dinitro-6-bromanilin	2-Methoxy-5-ureido-N,N-di[ß-(ß-methoxyäthoxy- carbonyl)äthyl]anilin	grünlich blau
8.	2,4-Dinitro-6-bromanilin	2-Methoxy-5-methoxy-carbonylamino-N,N-di[\$- (\$f-methoxyāthoxycarbonyl)āthyl]anilin	marineblau
9	2,4-Dinitro-6-chlomnilin	2-Mcthoxy-S-acetylamino-N-āthyl-N-[\$-(\$-methoxy- äthoxycarbonyl)āthyl]anilin	marineblau
10	2,4,6-Trinitroanilin	2-Methoxy-5-acetylamino-N-āthyl-N-[//-(///-methoxy- āthoxycarbonyl)āthyl]anilin	bläulich grün
11	2,4-Dinitro-6-cyananilin	2-Methoxy-5-acetylamino-N-äthyl-N-[\$-(\$-methoxy-äthoxycarbonyl)äthyl]anilin	bläulich grün
12	2,4-Dinitro-6-bromunilin	2-Äthoxy-5-acetylamino-N-äthyl-N-[\$-(\$-methoxy-äthoxycarbonyl)äthyl]anilin	grünlich blau
13	2,4-Dinitro-6-bromunilin	2-Methoxy-5-acetylamino-N-n-propyl-N-[β-(β-methoxy:thoxycarbonyl)äthyl]anilin	grünlich blau
14	2,4-Dinitro-o-bromanilin	2-Methoxy-2-acetylamino-N-n-butyi-N-[/j-(/f-methoxyäthoxycarbonyl)äthyl]anilin	grünlich blau
15	2,4-Dinitro-6-bromanilin	2-Methoxy-5-acetylamino-N-äthyl-N-[ <i>B-(ß-</i> äthoxy- äthoxycarbonyl)äthyl]anilin	grünlich blau
16	2,4-Dinitro-6-bromanilin	2-Methoxy-5-acetylamino-N-äthyl-N-[\$-(\$-(\$"-methoxyäthoxy)äthoxycarbonyl)äthyl]anilin	grünlich blau
17	2.4-Dinitro-6-cyananilin	3-Acetylamino-N-äthyl-N-[B-(B-methoxyäthoxy-carbonyl)äthyl]anilin	grünlich blau

In der folgenden Tabelle sind weitere Beispiele von erfindungsgemäßen wasserunlöslichen Monoazofarbstoffen der allgemeinen Formel

$$O_2N \longrightarrow N = N \longrightarrow N$$

$$N = N \longrightarrow N$$

angegeben, wobei die Symbole die in den entsprechenden Spalten der Tabelle gezeigten Werte besitzen. Die 57 Farbtöne von Färbungen, die mit diesen Farbstoffen erhalten werden, sind in der letzten Spalte der Tabelle

THE REPORT OF THE PARTY OF THE

angegeben.

Die genannten Farbstoffe können durch ähnliche Verfahren wie in Beispiel I erhalten werden, indem man das entsprechende Amin der allgemeinen Formel

diazotiert und die resultierende Diazoniumverbindung mit der entsprechenden Kupplungskomponente der im Patentanspruch 2 angegebenen allgemeinen Formel kuppelt.

		7				8	3 .	
Beispiel	w <sup>1</sup>	/	Υ	λ	\'\'	\.	R	Farbton
18	Brom	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Methoxy	Äthyl	marineblau
19	Cyan	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Methoxy	Äthyl	marineblau
20 .	//-Chlorprop- ionylamino	Propionyl	Äthoxy,	Äthylen	Athylen	Äthoxy	Äthyl	- grünlich blau
21	Methylsulf- onylamino	Propionyl	Äthoxy	Äthylen	Athylen	Äthoxy	Äthyl	marineblau
22	Benzoylamino	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Athylen	B-Methoxy- athoxy	Methyl .	röttich blau
23	Chlor	Acetyl	Methoxy	B-Methyl- lathylen	Äthylen	Propionyloxy	Methyl	violett
24	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Cyan	Äthyl	marineblau
25	Chlor '	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Methylen	Benzoyl .	Äthyl	marineblau
. in .	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Methylen	Methoxy- carbonyl	Äthyl	marineblau
27	Chlor	Acetyl	Methoxy	Áthylen	Äthylen	Butoxycarbonyl	Äthyl	marineblau
28	Chlor	Carboathoxy	Methoxy	Äthylen	Åthylen	Methoxy	Äthyl	marineblau
29 .	Chlor	//-Chloro- propionyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Methoxy	Äthyl	marineblau
30	Chlor	p-Toluol- sulfonyl	Methoxy	Äthylen	Xthylen	Methoxy	Äthyl	marineblau
31	Brom	Carbonamido	Athoxy	Äthylen	I rimethy len	Methoxy	n-Propyl	grünlich blau
32	N-Äthylureido	Acetyl	Äthoxy	Äthylen	Athylen	Äthoxy	Äthyl	grünlich blau.
33	Cidor .	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Vihylen	Methoxy	Phenyl	rötlich marineblau
· ;·į	Chlor	Benzoyl	Methoxy	Äthylen	Maylen	Niethoxy	Áthyl	marineblau
35	Chlor	o-Chtoro- benzoyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Methoxy	Äthyl	marineblau
36	Chlor	B-Bromo- propionyl -	Méthayy	Äthylen	Vihylen	Methoxy	Äthyl	marineblau
;-	Chlor	y-Methoxy- butyryl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Methoxy	Äthyl	marineblau
38	Chlor	Acetyl	Methyl	Tetra- methylen	Åthylen	Methoxy	Methyl	violett
30	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	#-Methyl- athylen	Cyan	Äthyl	marineblau
40	Chlor ·	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Athylen	B-(B'-Methoxy- äthoxy)-äthoxy	n-Butyl	marineblau
41	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Acetyl	Äthyl	marineblau
42	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Phenoxy	Äthyl	marineblau
1;	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	p-Nitrophenoxy		marineblau
11.	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Athylen	Hydroxy	Äthyl	marineblau
45	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Athylen	Chlor ·	Äthyl	marineblau
711	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Brom	Äthyl	marineblau
1-	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen 	m-Chlorophen- oxycarbonyl	Äthyl	marinehlau
7%	Chler	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen 	N-Athyl- carbamoyl	Äthyl	marineblau
19	Chlor .	Acetyl	Methoxy	Athylen	Äthylen	N-Phenyl- carbamoyl	Äthyl	marineblau
\$(1	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Carbomoyl	n-Butyl	marineblau
1	Chlor	Acetyi	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Anilino	Methyl	rötlich blau
22	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Athylensulfonyl		marineblau
19	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	p-Toluot- sulfonyl	Äthyl	. marineblau

21 30 992

1			
Į	ч	6	

1	Λ
	v

Fortsetzung								
Beispiel	w.,	/	γ	A	A <sup>1</sup>	`	R	Farbton
54	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Äthoxy- carbonyloxy	Äthyl	marineblau
55	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Acetylamino	Äthyl	marineblau
56	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Benzoylamino	Äthyl	marineblau
57	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Chlor	B-(B'-Chlor- äthoxycar- bonyl)-äthyl	marineblau
58	Chior	Acetyl	Wasserstoff	Äthylen	Äthylen	Methoxy	Isopropyl	violett
59	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Methoxy	B-Hydroxy- äthyl	marineblau
60	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Methoxy	y-Methoxy- propyl	marineblau
61	Chlor	Acetvi	Methoxy	Äthvlen	Äthylen	Methoxy	<i>B</i> -Cyanäthyl	bläulich violett
62	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Methoxy	B-Phenoxyäthyl	marineblau
63	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Methoxy	B-Acetoxyäthyl	marineblau
64	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Methoxy	ß-(ß'-Acetoxy- äthoxy)äthyl	marineblau
65	Chlor	Acetyl	Methoxy	Åthylen	Äthylen	Methoxy	y-Chlor-ß- hydroxypropyl	marineblau
66	Chlor	Acetyl	Methoxy	Äthylen	Äthylen	Methoxy	β-Äthoxy- carbonyläthyl	marineblau

pesi Available Copy